

UNIVERSIDAD NACIONAL



FACULTAD DE INGENIERÍA

Ingeniería Eléctrica Electrónica

Laboratorio de Química

Práctica #1 **EQUIPO DE LABORATORIO Y MEDIDAS DE** SEGURIDAD

M. C. A. Itzel Edaliz Pérez Caballero Profesora:

Alumnos:

Hernández Méndez Luis Eduardo Guerra Sánchez Obed Hernández Cardoso Axell Fernando Lopez Perez Justino Tello Schiavon Ricardo





Semestre:

2025-1

Fecha de realización:

15 de agosto de 2024

Grupo:

40

Fecha de entrega:

22 de agosto de 2024

OBJETIVOS

- 1. Conocerá las reglas básicas de higiene y seguridad que se deben aplicar en un Laboratorio de Química.
- 2. Se enterará del uso y de las precauciones que hay que considerar al manipular el material y equipo que se empleará en el curso.
- 3. Conocerá algunas de las sustancias químicas empleadas en el curso, sus usos y precauciones.













INTRODUCCION

La Química es una ciencia fundamental que nos permite entender los procesos que ocurren en el mundo natural y en la vida cotidiana. A través de la experimentación en el laboratorio, es posible confirmar teorías y adquirir un conocimiento profundo sobre las sustancias y sus reacciones. Sin embargo, trabajar con sustancias químicas requiere seguir estrictas normas de seguridad e higiene para minimizar los riesgos asociados con su manejo. Esta práctica no solo proporciona una guía para el uso correcto del material y equipo de laboratorio, sino que también enfatiza la importancia de conocer las propiedades de los reactivos químicos y las precauciones necesarias para un entorno seguro y eficiente.













MATERIAL Y EQUIPO

- 1. frascos de vidrio
- 2. Picnómetro
- 3. probeta
- 4. matraz Erlenmeyer
- 5. vaso de precipitados
- 6. matraz aforado
- 7. frasco con gotero
- 8. piseta
- 9. bureta
- 10. pinzas de tres dedos
- 11.termómetro
- 12. cápsula de porcelana
- 13. émbolo de succión
- 14. cronómetro
- 15. mortero
- 16. pistilo
- 17. agitador magnético
- 18. tapón de hule
- 19. pipeta aforada

- 20. pipeta graduada
- 21. vidrio de reloj
- 22. espátula de doble punta
- 23. espátula de mango de madera
- 24. tubo de ensayo
- 25. escobillón
- 26. pinzas para tubo de ensayo
- 27. gradilla
- 28. embudo de vidrio
- 29. aparato para determinar punto de fusión
- 30. aparato para determinar la relación carga-masa de los rayos catódicos
- 31. balanza semianalítica
- 32. parrilla de calentamiento
- 33. potenciómetro
- 34. conductímetro
- 35. balanza granataria

















Actividad 1

La maestra Edaliz comenzó el desarrollo de esta práctica con la proyección del reglamento interno del Laboratorio de Química, procedimos a la lectura y discusión de cada artículo del mismo. Complementamos esta actividad con la remembranza de la política de calidad.

Actividad 2

Como segunda actividad, la maestra Edaliz mostró al grupo los materiales y los equipos más frecuentes que estaremos usando a lo largo del semestre en cada una de las prácticas, de igual manera, explicó la funcionalidad y las diferencias entre los modos de empleo de éstos.

Actividad 3

Para finalizar, la maestra Edaliz nos mostró algunos de los reactivos que estaremos utilizando en las prácticas posteriores para el desarrollo de las mismas, las medidas de seguridad que debemos de seguir cuando vayamos a emplearlos y dónde ubicar los pictogramas de seguridad, así como dónde encontrar las hojas de seguridad de cada reactivo en cuestión.

Actividad 4

- **1**.Con base en lo aprendido en la clase, indique el material y equipo podría emplearse para:
 - a) Medir volúmenes.

Picnómetro, probeta, matraz Erlenmeyer, matraz aforado, frasco con gotero, bureta, pipeta aforada y pipeta graduada.

b) Determinar densidades.

Picnómetro, probeta, matraz aforado.

c) Preparar disoluciones.

Probeta, Matraz Erlenmeyer, Matraz aforado, vaso de precipitados, tubo de ensayo

d) Medir PH.

Potenciómetro.













- 2. Indique cual es el uso para el material o equipo siguiente:
 - a) Conductímetro: mide la conductividad, el total de solidos disueltos o TDS, salinidad, temperatura. Sirve además para determinar el valor PH en algunos casos.
 - **b) Fuente de poder:** sirve para generar el voltaje y corriente eléctrica necesaria para alimentar circuitos electrónicos, motores o cualquier equipo de laboratorio que trabaje con electricidad.
 - c) Piseta: sirve para enjuagar el material de laboratorio, ya sea para disolver o para lavar.
 - d) Placa calefactora: sirve para calentar el material de vidrio o su contenido.
- 3. Investigue y cite algunas otras reglas básicas de seguridad que usted considere importantes y que no hayan sido mencionadas por la figura docente.

Uso adecuado de las sillas o taburetes: Aunque no es común trabajar sentado en un laboratorio, si se usan sillas o taburetes, asegúrate de que sean estables y de no utilizarlos como escaleras improvisadas.

No bloquear las campanas de extracción: A veces, se sobrecargan las campanas de extracción con equipos o materiales, lo que impide el flujo adecuado de aire, reduciendo su eficacia para eliminar vapores peligrosos.

Manejo seguro de contenedores de residuos: Es importante asegurarse de que los recipientes de residuos estén correctamente etiquetados y sean apropiados para el tipo de material que contienen. Nunca mezclar residuos incompatibles.

Monitorear la temperatura de los equipos eléctricos: Los equipos eléctricos, como placas de calentamiento o agitadores, pueden sobrecalentarse si se usan durante mucho tiempo. Es fundamental revisarlos periódicamente.

Etiquetar pipetas y utensilios según su uso: Las pipetas y utensilios deben estar claramente etiquetados para evitar confusiones entre los usados para sustancias inertes y los usados para sustancias peligrosas o tóxicas.

Prestar atención a las microfracturas en el vidrio: Las pequeñas fracturas en frascos o recipientes de vidrio pueden provocar roturas inesperadas bajo presión o cambios de temperatura, lo que puede causar accidentes.













No confiar solo en la vista para identificar productos químicos: Algunos químicos pueden parecer similares, pero tienen propiedades muy diferentes. Verifica siempre las etiquetas antes de usarlos.

Utilizar hojas de seguridad (SDS) adecuadamente: A veces se ignora la consulta de las hojas de seguridad de los materiales, que proporcionan información crítica sobre riesgos, manejo y medidas de emergencia.

Limpiar inmediatamente los derrames, por pequeños que sean: Incluso un derrame menor puede ser peligroso si alguien lo pisa o si se mezcla con otras sustancias. Es fundamental limpiarlos de inmediato usando el equipo adecuado.

4. Haga una inspección de laboratorio y diga si las instalaciones son las adecuadas para trabajar con seguridad.

El laboratorio de Química de la Facultad de Ingeniería tiene las instalaciones adecuadas para trabajar y realizar la debida experimentación, contando con salidas de emergencia, regaderas, equipo de seguridad y medidas de prevención que se requieren.

- 5. Buscar imagen y escribir para qué sirven los siguientes materiales y equipos.
 - 1. Picnómetro: es un instrumento de laboratorio utilizado para medir la densidad de sustancias. Consiste en un recipiente de volumen conocido, generalmente de vidrio, que permite contener el líquido o el sólido de interés (Imagen 1).



Imagen 1. Picnómetros.













2. Probeta: permite contener líquidos y además se emplea para medir determinados volúmenes de líquidos o soluciones (Imagen 2).



Imagen 2. Probeta.

3. Matraz Erlenmeyer: se pueden utilizar para preparar soluciones o contener, recolectar o, muestras o soluciones. También se utilizan para realizar reacciones químicas u otros procesos, como mezclar, calentar, enfriar y disolver (Imagen 3).



Imagen 3. Matraz Erlenmeyer.













4. Vaso de precipitados: es utilizado para transportar líquidos a otros recipientes. También se puede utilizar para calentar, disolver o preparar reacciones químicas. (Imagen 4).



Imagen 4. Vaso de precipitados.

5. Matraz aforado. Es un tipo de matraz que se usa como material volumétrico. Se emplea para medir un volumen exacto de líquido con base a la capacidad del propio matraz, que aparece indicada. Tiene un cuello alto y estrecho para aumentar la exactitud, pues un cambio pequeño en el volumen se puede traducir en otro considerable en la altura del líquido en el cuello del matraz (Colaboradores de Wikipedia, 2024) (Imagen 5).



Imagen 5. Matraz aforado.













6. Pipeta aforada

Es un tubo de cristal usado para medir y transferir líquidos a otros recipientes. La pipeta aforada se caracteriza por tener una línea de enrase en la parte superior, el cual indica el nivel máximo para cargar una sustancia. En la parte central se aprecia una dilatación en forma de bulbo que permite reducir el diámetro de la punta de la pipeta (Net Interlab, s.f.) (Imagen 6).



7. Pipeta graduada

Es un tubo recto de cristal con un estrechamiento en uno de sus extremos, conocido como punta cónica, y en el otro extremo cuenta con una boquilla. Están calibradas en pequeñas divisiones para medir diferentes cantidades de líquido, entre 0,1 y 25 ml. Las pipetas graduadas toman medidas exactas de líquidos, están hechas de cristal y se encuentran calibradas en pequeñas divisiones para medir cantidades diferentes de líquido. (Anónimo, s.f.)

Imagen 7. Pipeta graduada.













8. Aparato para determinar la relación carga-masa de los rayos catódicos Permite medir la relación entre carga y masa del electrón mediante el tradicional método de Thomson (TecnoEdu, s.f.) (Imagen 8).



Imagen 8. Equipo para determinar relación carga-masa y su fuente de alimentación.













CONCLUSIONES

Conclusiones

Antes de proceder a realizar prácticas dentro de un laboratorio es de vital importante conocer y familiarizarse con las instalaciones, protocolos, instrumentos y materiales, ya que el laboratorio es un entorno en el que hay que tomar precauciones y seguir instrucciones pues pueden ocurrir accidentes, lesiones, daños a las instalaciones o el solo desacato de estos protocolos puede desembocar en resultados fallidos de la práctica. Es por eso que esta práctica fue de vital importancia para comenzar nuestras actividades en el laboratorio ya que estos conocimientos adquiridos nos facilitarán nuestro desarrollo y prometen una estadía sin contratiempos en el laboratorio.

Bibliografía

- -Anónimo. (s.f.). PIPETA GRADUADA. Artilab. https://artilab.com.co/pipeta-graduada/
- -Anónimo. (s.f.). Qué es y para qué sirve la pipeta aforada | Net Interlab. Net Interlab s.a. https://net-interlab.es/pipeta-aforada/
- -Anónimo. (s.f.). Sistema para medir la relación e/m por el método de Thomson Pasco SE-9629. TecnoEdu. https://tecnoedu.com/Pasco/SE9629.php
- -Colaboradores de Wikipedia. (Agosto 21, 2024). *Matraz aforado.* Wikipedia. https://es.wikipedia.org/wiki/Matraz aforado
- -Normas de seguridad en el laboratorio [Publicación en línea]. (s. f.). Recuperado de http://www.quimicaweb.net/ciencia/paginas/laboratorio/normas.html
- -Sistema globalmente armonizado de clasificación y etiquetado de productos químicos [Publicación en línea]. (s. f.). Recuperado de http://ghs-sga.com/











